# **BLUE-COLOR FLUORESCENT MATERIAL FOR PLASMA DISPLAY PANEL**

Publication number: JP2000226574
Publication date: 2000-08-15

Inventor: CHO SHOSHU; YOKOTA KANEYOSHI; ONISHI

TAKAYUKI; KO KYOTO; O SHINKA; SHO KENHEI

Applicant: DAIDEN CO LTD; SHAGHAI YUELONG

**NONFERROUS MET** 

Classification:

- international: H01J9/227; C09K11/64; H01J11/00; H01J9/227;

C09K11/64; H01J11/00; (IPC1-7): C09K11/64;

H01J9/227; H01J11/00

- european:

Application number: JP19990029706 19990208 Priority number(s): JP19990029706 19990208

Report a data error here

#### Abstract of JP2000226574

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain the subject fluorescent material substantially freed from decline in luminous efficiency or change in luminescent color due to baking in the production of PDP panels. SOLUTION: This blue-color fluorescent material consists of an aluminate of the compositional formula (Ba1-mSrm)iMgAljOn:Euk (0<=m<=0.25; 1.0<=i<=1.8; 12.7<=j<=21.0; 0.01<=k<=0,20; 21.0<=n<=34.5); wherein n is such a value as to be unequivocally determined from the respective valences of the oxygen atom and the other atoms constituting the aluminate, and calculated by the equation: [(2(1-m)+2m)i+2+3j+2k]/2=(2i+3j+2k+2)/2.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

## (19)日本国特許庁 (JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2000-226574 (P2000-226574A)

(43)公開日 平成12年8月15日(2000.8.15)

(51) Int.Cl.7		戲別記号	FΙ		ŕ	-7]-ド(参考)
C09K	11/64	CPM	C09K	11/64	CPM	4H001
H01J	9/227		H01J	9/227	E	5 C O 2 8
	11/00			11/00	Λ	5 C O 4 O

### 審査請求 未請求 請求項の数1. 〇L (全 7 頁)

(21)出顧番号	特顧平11-29706	(71)出願人 00020/089
		大電株式会社
(22)出顧日	平成11年2月8日(1999.2.8)	福岡県久留米市南町660番地
		(71) 出願人 59901/450
		上海躍館有色金属有限公司
		中華人民共和国上海市楊浦区周州路120号
		(72)発明者 張 書秀
		佐賀県三菱基郡北茂安町中津隈3330番地
		大電株式会社佐賀工場内
		(74)代理人 10008/675
		弁理士 筒井 知

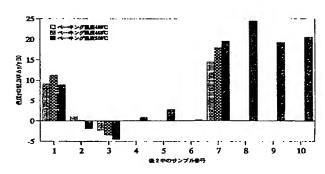
## 最終頁に続く

## (54) 【発明の名称】 プラズマディスプレイパネル用青色蛍光体

#### (57)【要約】

【課題】 PDPパネル製造時のベーキングに因る発光 効率の低下や発光色の変化を無くしまたは激減させたP DP用青色蛍光体を提供する。

【解決手段】 組成式( $Ba_{1-n}Sr_n$ )。 $MgAl_j$ O<sub>n</sub>:  $Eu_k$ で表されるアルミン酸塩( $0 \le m \le 0.25$ 、1.  $0 \le i \le 1.8$ 、 $12.7 \le j \le 21.0$ 、 $0.01 \le k \le 0.20$ 、 $21.0 \le n \le 34.5$ )から構成されているプラズマディスプレイパネル用青色蛍光体。



#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 組成式  $(Ba_{1-c}Sr_c)_i MgAl_j$   $O_c: Eu_k$  で表されるアルミン酸塩  $(0 \le m \le 0.25, 1.0 \le i \le 1.8, 12.7 \le j \le 21.0, 0.01 \le k \le 0.20, 21.0 \le n \le 34.5)$  から構成されていることを特徴とするプラズマディスプレイパネル用青色蛍光体。

#### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【発明が属する技術分野】本発明は、プラズマディスプレイパネル(PDP)用青色蛍光体に関し、詳述すれば、PDP製造工程中のベーキングによる発光効率の低下や発光色の変化の無いまたは激減した新規なPDP用青色蛍光体に関する。

#### [0002]

【従来の技術】最近、大画面、高画質、ハイビジョン化、デジタル化への対応が可能であると考えられることから、プラウン管(CRT)に代わるディスプレイ(画像表示装置)としてプラズマディスプレイパネル(PDP)が注目されている。PDP用青色蛍光体として現在主として開発されているのはアルミン酸塩青色蛍光体であり、赤色蛍光体及び緑色蛍光体と組み合わせて用いられる。このアルミン酸塩青色蛍光体はBaMgAl<sub>14</sub>O<sub>23</sub>: Eu<sup>2+</sup> またはBaMgAl<sub>10</sub>O<sub>17</sub>: Eu<sup>2+</sup> (しばしばBAM蛍光体と呼ばれる)が現在用いられている(1998FPDテクノロジー大全、p474~478、電子ジャーナル)。

【0003】このようなアルミン酸塩青色蛍光体の大きな問題の一つはPDP製造工程におけるベーキング処理に因る熱劣化である。すなわち、PDP等に用いられる蛍光体は、一般にバインダー(通常は有機系化合物)と混合して所定部分に塗布した後、該バインダーを燃焼除去するために400~500℃に加熱処理されるが、この処理により、得られる蛍光体の発光効率の低下及び発光色の変化などの劣化が認められ、特に青色蛍光体は熱劣化現象が顕著である(1998FPDテクノロジー大全、p474~478、電子ジャーナル)。

【0004】アルミン酸塩青色蛍光体の熱劣化現象への対策として、加熱温度の低下や有効なバインダー材料の選定等が試みられているが根本的な解決にはなっていない。蛍光体の側面からの熱劣化対策として蛍光体の表面を安定物質でコーティングする方法も提示されているが、表面を覆ってしまうために初期段階での発光効率の低下は否めない。

#### [0005]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、PD Pパネル製造時のベーキングに因る発光効率の低下や発光色の変化を無くしまたは激減させた新しいタイプのアルミン酸塩PDP用膏色蛍光体を提供することにある。 【0006】

#### 【課題を解決するための手段】本発明者は、現在使用さ

れているアルミン酸塩青色蛍光体、例えば、 $BaMgAl_{14}O_{23}:Eu^{2+}$ またはBaMgAl

 $_{10}$  O<sub>17</sub> : E u  $^2$  + とは異なる組成を有し異なる結晶構造から成り、PDPパネル製造時のベーキングによる熱劣化現象がきわめて減少した新しいタイプのアルミン酸塩蛍光体を見出した。

【 0 0 0 7  $\}$  かくして、本発明は、組成式(B  $a_1$   $a_2$   $a_3$   $a_4$   $a_5$   $a_5$ 

#### [0008]

【発明の実施の形態】本発明の蛍光体は、組成式(Ba $_{1-a}$ Sr $_a$ ) $_i$  MgAl $_j$ O $_n$ : Eu $_k$  で表されるアルミン酸塩(0 $\le$ m $\le$ 0.25、1.0 $\le$  i  $\le$ 1.8、12.7 $\le$  j  $\le$ 21.0、0.01 $\le$ k $\le$ 0.20、21.0 $\le$ n $\le$ 34.5)から構成されていることを特徴とする。但し、酸素原子に関するnの値は、このアルミン酸塩を構成する酸素原子およびその他の原子の原子価から一義的に決まるものであり、具体的には、式〔(2(1-m)+2m)i+2+3j+2k〕/2=(2i+3j+2k+2)/2によって算出される。

【0009】BAM蛍光体で代表されるアルミン酸塩蛍光体にPDP用蛍光体としては、特開平8-115673に記載されたものがある。この特開平8-115673に記載されている蛍光体Ba $_{1-x}$ Eu $_x$ MgAl $_{10}$ O $_{17}$ (0.05 $\le$ x $\le$ 0.5)は、BaMgAl $_{14}$ O $_{23}$ :Eu $_x$ + の寿命特性を改善したものである。

【0010】本発明の蛍光体は、特開平8-11567 3に記載されている蛍光体よりバリウム及びアルミニウムの量を多く有するものである。

【0011】本発明者は、PDP用青色蛍光体のベーキングによる劣化現象に注目し、研究を重ねた結果、現在PDPパネルに使用されているBaMgAl

 $14O_{23}$ : Eu<sup>2+</sup> またはBaMgAl<sub>10</sub>O<sub>17</sub>: Eu<sup>2+</sup> 青色蛍光体より、バリウム及びアルミニウムの量を増やすと、得られる蛍光体はベーキング処理後も発光効率の低下や発光色の変化が著しく減少することを見出した。また、バリウムの一部をストロンチウムで置換する場合にも、ベーキングによる熱劣化に対し有効であることを明らかにした。

【  $0 \ 0 \ 1 \ 2$  】本発明の組成式( $Ba_1 - cSr_c$ )。Mg  $Al_j O_n$ : $Eu_k$  で表されるアルミン酸塩青色蛍光体( $0 \le m \le 0.25$ 、 $1.0 \le i \le 1.8$ 、 $12.7 \le j \le 21.0$ 、 $0.01 \le k \le 0.20$ 、 $21.0 \le n \le 34.5$ )は、現在PDPパネルに使用されている $BaMgAl_1 OO_1 7$ : $Eu^2 + O$ ような青色蛍光体とは異なる結晶構造を有している。詳述すれば、 $BaMgAl_1 OO_1 7$ : $Eu^2 + O$ 結晶構造

では(008)と(110)面のX線回折ピークが重なっているが、本発明の蛍光体の結晶構造では(008)と(110)面のX線回折ピークが分離している。さらに、(112)と(107)面のX線回折ピークに対し、前者では明確に分かれているが、後者では重なる傾向にある(図1参照)。すなわち、これらの事実から理解されるように、本発明のアルミン酸塩は、従来から知られていた $BaMgAl_{10}O_{17}:Eu^2+o$ ようなアルミン酸塩に比べ、結晶格子定数a及びりが小さくなり且つ格子定数cが大きくなっており(c/aまたはc/bとして0.042%から0.53%大きくなっている)、全く別異の結晶構造を呈する。

【0013】本発明に従い、組成式(Ba<sub>1-c</sub>Sr<sub>c</sub>)  $_{i}$  MgAl  $_{j}$  O<sub>n</sub>: Eu<sub>k</sub> (0 $\leq$  m $\leq$ 0.25, 1.0 $\leq$  i  $\leq$ 1. 8,  $12.7 \le j \le 21.0$ ,  $0.01 \le k \le 0.20$ ,  $21.0 \le n \le 34$ . 5) から成る蛍光体を採用することにより、ベーキング に因る熱劣化現象が激減する詳細な理由は未だ明らかで はないが、次のように推測される:BaMgAl, OO 17:Eu2+のようなアルミン酸塩蛍光体は、β-ア ルミナ構造を有し、これは主としてアルミナで構成され るスピネルブロックを骨格としてそれが積層した構造を とり、その層間に伝導層と呼ばれアルカリ土類金属と酸 素イオンのペアが位置し、且つ、発光センター(Eu 2+)がドープされた構造が存在する。本発明の組成式  $(Ba_{1-c}Sr_{o})_{i}MgAl_{j}O_{n}:Eu_{k}$   $(0 \le m \le m \le m)_{i}$ 0.25,  $1.0 \le i \le 1.8$ ,  $12.7 \le j \le 21.0$ ,  $0.01 \le k \le 0.2$ 0、21.0≦n≦34.5) から成る蛍光体は、BaMgAl 1 0 O<sub>17</sub>: Eu<sup>2+</sup> のようなアルミン酸塩蛍光体と同 様にβーアルミナ構造を有するが、バリウム及びアルミ ニウムの量を増やしたために結晶格子定数が変化し、ス ピネルブロック及び伝導層のイオン配置が異なる。これ 実施例1:

$$BaCO_3$$
  
 $4MgCO_3 \cdot Mg(OH)_2 \cdot 3H_2O$   
 $Al_2O_3$   
 $Eu_2O_3$ 

【0018】上記の組成の原料を混合した後、焼成(最高温度1600℃で3時間、雰囲気:10体積% $H_2/N_2$ )、粉砕、分級、乾燥を行い、 $Ba_{1.32}MgA1_{16.46}O_{27.06}$ :  $Eu_{0.14}$ なる組成式で表される2価のEu付活青色発光バリウムアルミン酸塩蛍光体を得た。比較のため、通常組成(従来組成) $Ba_{0.9}MgAl_{10}O_{17}$ :  $Eu_{0.1}$ の蛍光体を同条件で同時に作製した。得られた蛍光体と通常組成のアルミン酸塩蛍光体( $Ba_{0.9}MgAl_{10}O_{17}$ :  $Eu_{0.1}$ )のX線回折チャートの1例を図1に示す(測定条件:X線源~ $CuK\alpha$ ;管球電圧~40kV;管球電流~30mA;走査速度~ $2g2\theta/min$ ;散乱スリット(SS)~1g;発散スリット(DS)~1g;受光スリット(RS)~0.3

AlFa

により、発光センター( $Eu^2+$ )が $Eu^3+$ に酸化されることが困難となるか、または結晶構造自体がもっと安定になったかのため、本発明の蛍光体においてはベーキングによる熱劣化が激減したかもしれない。

【0014】かくして、本発明に従えば、酸化雰囲気下の400~500℃でバインダーを除去するベーキングによっても熱劣化現象の減少したPDP用青色蛍光体を得ることができる。特に400~500℃におけるベーキングによっても発光色の変化のきわめて少ない青色蛍光体が得られる。

【 0 0 1 5 】本発明の青色蛍光体は、各金属の原料(一般には、酸化物、炭酸塩、または水酸化物として)を所定の組成により配合し、または必要に応じて反応促進剤(例えばフッ化アルミニウム)を添加し混合した後、焼成することによって得られる。焼成の当初には酸化雰囲気下に1回またはそれ以上の焼成を行ってもよいが、最終的には、不活性ガスまたは還元雰囲気下、1300℃以上において少なくとも1時間以上の焼成を行う。

【0016】本発明の青色蛍光体を製造するポイントは、原料の配合比と焼成工程にあり、原料の配合比を厳密に調整し且つ十分な時間と温度条件下に焼成することにより所望の組成から成る青色蛍光体が得られる。また、通常のアルミン酸塩と異なる結晶構造を有していることは、例えばX線回折により確認することができる。PDP用蛍光体の励起には、一般にキセノン放電による147nmの真空紫外線が照射される。

[0017]

【実施例】以下に本発明の特徴をさらに明らかにするため、実施例を示すが、本発明はこの実施例によって制限 されるものではない。

1.32mol

0.20mol

8. 20mol

0.07mo1

0.27mol

mm)。このX線回折チャートに示されるように、本発明から成るBa<sub>1.32</sub>MgAl<sub>16.40</sub>O<sub>27.06</sub>: Eu<sub>0.14</sub>蛍光体の結晶構造は、通常のBa<sub>0.9</sub>MgAl

 $_{1\ 0}$   $O_{1\ 7}$  :  $Eu_{0.1}$ の結晶構造と異なる( $2\theta$ =3 1 . 5度または33度等の付近)。それぞれの結晶格子定数は、 $Ba_{1.82}$  MgA $1_{16.40}$   $O_{27.06}$  :  $Eu_{0.14}$  のa = b=5.6167(6)及び c=22.668(3)で、 $Ba_{0.9}$  MgA $1_{1\ 0}$   $O_{1\ 7}$  :  $Eu_{0.1}$  のa=b=5.6247(2)及び c=22.634(1)である。

 波発振Xe真空紫外線光源を用いて147nmの真空紫外線で照射し、発光強度及び発光色を測定した。147 nm励起によるベーキング前後発光特性の変化を表1に 示す。

【0020】ベーキング前後の蛍光体の色度 y の変動率 は次のように算出される。

色度yの変動率 (%) = (△y/y₀)×100

 $= ((y_t - y_0) / y_0) \times 100$ 

y<sub>c</sub>はベーキング前の蛍光体の色度y値、y<sub>t</sub>はベーキング(温度t℃における)後の蛍光体の色度y値を表し、変動率(%)=0のときはベーキング前後の色度y値が変わらないことを示す。なお、色度y値はカラー表示の

色純度の尺度であり、大きくなるほど色純度が悪くなる ことを示唆する。

【0021】また、ベーキング後の蛍光体の発光強度の変動率は次のように算出される。

発光強度の変動率 (%) = (△ I / I<sub>0</sub>)×100

 $= ((I_t - I_0) / I_0) \times 100$ 

I<sub>0</sub>はベーキング前の蛍光体の発光強度、I<sub>t</sub>はベーキング(温度t℃における)後の蛍光体の発光強度を表し、変動率(%)=0のときはベーキング前後の発光強度が変わらないことを示す。

 $\leq m \leq 0.25$ 、 $1.0 \leq i \leq 1.8$ 、 $12.7 \leq j \leq 21.0$ 、 $0.01 \leq k \leq 0.20$ 、 $21.0 \leq n \leq 34.5$ )から成る蛍光体は、ベーキング後においても色度yの変化や発光強度の低下がきわめて少ない。

【0022】表1から理解されるように、本発明に従い 組成式(Ba<sub>1-n</sub>Sr<sub>n</sub>)<sub>i</sub>MgAl<sub>i</sub>O<sub>n</sub>:Eu<sub>k</sub>(0 [0023]

【表1】

サンプル	ベーキング	色度, y	相対発光強度 (%)
比較用通常組成	なし	0.0579	100
Ba <sub>0.9</sub> MgAl <sub>10</sub> O <sub>17</sub> : Eu <sub>0.1</sub>	500℃	0.0753	83.9
の蛍光体	変動率(%)	30.1	-16.1
実施例1の組成	なし	0.0687	100
Ba <sub>1.32</sub> MgAl <sub>16.40</sub> O <sub>27.06</sub> : Eu <sub>0.14</sub>	500℃	0.0693	97.2
の蛍光体	変動率(%)	0.9	-2.8

【0024】実施例2:実施例1に記載の方法と同様の方法により、 $(Ba_{1-\epsilon}Sr_{\epsilon})_i MgAl_j O_n$ :  $Eu_k (0 \le m \le 0.25, 1.0 \le i \le 1.8, 12.7 \le j \le 21.0, 0.01 \le k \le 0.20, 21.0 \le n \le 34.5)$  なる組成で表され、i,j,k,mの異なる各種の蛍光体及び本発明の組成範囲からはずれた蛍光体を調整し、ベーキングの温度を変えて(各温度に30分間保持)、色度y及び発光強度の変動率を測定した。それらの蛍光体の組成を表2に、

それぞれベーキング後の蛍光体の色度yの変動率を図2に、発光強度の変動率を図3に示す。この表2、図2及び図3から理解されるように、本発明の組成範囲における青色蛍光体は、400~500℃のベーキング処理によっても熱劣化がきわめて少ない。

[0025]

【表2】

	細	光 存	6	組 成	図2,3の街
,	_		u	路 员 以	朝における サンプル番号
12.73	Ġ.	0.12 2	21.295	Ba MgAl12.13O21.205: Eu.12	
17.27	o l	0.15 2	28.425	Pa, 137 MgA1, 127 O 28, 425 : Eu 0, 15	2
20.90	o l	0.18 3	34.140	Ba <sub>1.61</sub> MgAl <sub>20.90</sub> O <sub>34.140</sub> :Eu <sub>0.14</sub>	æ
16.40 (	_ =	0.07	27.060	Ba1.39 MgA116.40 O27.050: Eugo7	4
16.40 0	1	0.03 2	27.060	Ba1.43 MgAl16.40 O27.060: Euo.00	S
16.40 0	_ •	0.14 2	27.060	Ba1.056 Sro.264 MgA116.40 O27.060; Euo.14	9
11.21 0		0.11 1	18.905	Bao,98 MgAl11.21 O18,905; Euo.11	7
10.62 0	`	0.10	18.240	Ba <sub>1.21</sub> MgAl <sub>10.62</sub> O <sub>16.240</sub> :Eu <sub>0.10</sub>	&
11.40 0	`.;	0.10	19.800	Ba1.60MgA111.40O19,800;Ei.0.10	6
10.00		0.10	1.000 1	Bag, 102 Sto. 198 WgAle 000 017,000: Eus. 10	10

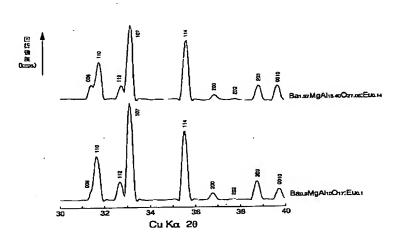
# 【図面の簡単な説明】

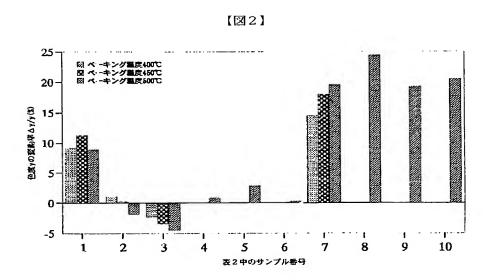
【図1】本発明の蛍光体の1例と比較用通常組成の蛍光体の構造を示すX線回折チャートである。

【図2】本発明の蛍光体及び比較例においてベーキング

処理後の色度yの変動率を示すグラフである。

【図3】本発明の蛍光体及び比較例においてベーキング 処理後の発光強度の変動率を示すグラフである。 【図1】





# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

# **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:
☐ BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
☐ FADED TEXT OR DRAWING
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
Потиев.

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.